

مراجعة الاختبار

امتحان شهر ثاني-كيمياء اول ثانوي

نتيجة الاختبار 0 / 15



السؤال الأول

1- التفاعل الذي يحدث باتجاه تكوين المواد المتفاعلة هو :

- التفاعل العكسي
- التفاعل الأمامي
- التفاعل المنعكس
- تفاعل التأكسد والاختزال

الاجابة النموذجية

الشرح

التفاعل العكسي

السؤال الثاني

2- عند الوصول إلى حالة الإتزان في التفاعلات المنعكسة يحدث ما يلي

- تصبح سرعة التفاعل الأمامي أكبر من سرعة التفاعل العكسي
- تتساوى سرعة التفاعل الأمامي والعكسي



الاجابة النموذجية

الشرح

تتساوى سرعة التفاعل الأمامي والعكسي



السؤال الثالث

3- هي حالة يصل إليها التفاعل ويستمر عندها حدوث التفاعل
بالإتجاهين الأمامي والعكسي بالسرعة نفسها

الاستقرار الكيميائي

الاتزان الكهروكيميائي

الاتزان الديناميكي

الاتزان الكيميائي

الاجابة النموذجية

الشرح

الاتزان الديناميكي

السؤال الرابع

4- من العوامل التي تؤثر على موضع الإتزان

درجة الحرارة

الضغط

التركيز

جميع ما ذكر صحيح



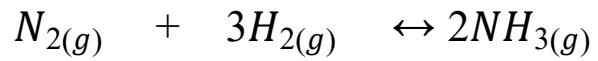
الشرح

جميع ما ذكر صحيح



السؤال الخامس

5- ثابت الإتزان لتصنيع الأمونيا حسب المعادلة التالية :



$$K_c = \frac{[NH_{3(g)}]^2}{[N_{2(g)}]} \quad \text{○}$$

لا يمكن كتابة تعبير ثابت الاتزان لأن جميع المواد في الحالة الغازية

$$K_c = \frac{[N_{2(g)}][H_{2(g)}]^3}{[NH_{3(g)}]^2} \quad \text{○}$$

$$K_c = \frac{[NH_{3(g)}]^2}{[N_{2(g)}][H_{2(g)}]^3} \quad \text{○}$$

الاجابة النموذجية

الشرح

$$K_c = \frac{[NH_{3(g)}]^2}{[N_{2(g)}][H_{2(g)}]^3}$$

السؤال السادس

6- يمكن التعبير عن ثابت الاتزان في حال كانت جميع المواد الناتجة والمتفاعلة في الحالة الغازية بدلالة الضغوط الجزئية بالرمز

$$K_c \quad \text{○}$$

$$K_p \quad \text{○}$$

$$K_w \quad \text{○}$$

$$K_b \quad \text{○}$$



الشرح

K_p



السؤال السابع

7- رمز ثابت تعبير الاتزان لمحاليل الحموض الضعيفة هو

K_a

K_c

K_w

K_p

الاجابة النموذجية

الشرح

K_a

السؤال الثامن

8- إحدى الجمل التالية صحيحة فيما يتعلق بثابت الاتزان

يدخل الماء السائل في ثابت الاتزان

تدخل المواد الصلبة في حساب ثابت الاتزان

لا يدخل الماء السائل في تعبير ثابت الاتزان

يطلق على ثابت تعبير الاتزان لتفاعل الأمونيا مع الماء ب K_a

الاجابة النموذجية



السؤال التاسع

9- إحدى الجمل التالية صحيحة

- يمكن حساب ثابت الاتزان لمحاليل الحموض القوية
- لا يمكن حساب ثابت الاتزان لمحاليل الحموض الضعيفة
- يمكن حساب ثابت الاتزان لمحاليل القواعد القوية
- يمكن حساب ثابت الاتزان لمحاليل القواعد الضعيفة

الاجابة النموذجية

الشرح

يمكن حساب ثابت الاتزان لمحاليل القواعد الضعيفة

السؤال العاشر

10- إحدى الجمل التالية صحيحة فيما يتعلق بالحموض

- مادة تتأين في الماء لتعطي أيون الهيدروكسيد وأيون آخر موجب
- مادة تتأين في الماء لتعطي أيون الهيدرونيوم وأيون آخر موجب مثل الأمونيا
- مادة تتأين في الماء لتعطي أيون الهيدروكسيد وأيون آخر سالب
- مادة تتأين في الماء لتعطي أيون الهيدرونيوم الموجب وأيون آخر سالب مثل الهيدروكلوريك LCH

الاجابة النموذجية

الشرح

مادة تتأين في الماء لتعطي أيون الهيدرونيوم الموجب وأيون آخر سالب مثل الهيدروكلوريك HCL





- جهة النواتج
- جهة المتفاعلات
- لا يمكن تحديد أي جهة
- الجهتين معًا

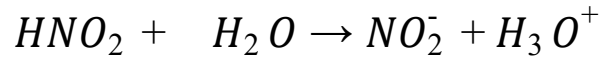
الاجابة النموذجية

الشرح

جهة النواتج

السؤال اثنا عشر

12- تعبير ثابت الاتزان الصحيح للتفاعل التالي :



- $K_a = \frac{[H_3O^+]}{[HNO_2]}$
- $K_a = \frac{[NO_2^-][H_3O^+]}{[HNO_2]}$
- لا يمكن كتابة تعبير لثابت الاتزان لهذا التفاعل
- $K_b = \frac{[NO_2^-][H_3O^+]}{[HNO_2]}$

الاجابة النموذجية

الشرح

$$K_a = \frac{[NO_2^-][H_3O^+]}{[HNO_2]}$$

السؤال ثلاثة عشر



النواتج = 2 mol/l وتركيز كل من المتفاعلات = 1 mol/l

3

4

5

15

الاجابة النموذجية

الشرح

4



السؤال أربعة عشر

14- الوحدة التي يقاس بها ثابت الاتزان

مول

مول/التر

لتر

لا يوجد لثابت الاتزان وحدة

الاجابة النموذجية

الشرح

لا يوجد لثابت الاتزان وحدة

السؤال خمسة عشر



يتجه الاتزان نحو النواتج

يتجه الاتزان نحو المتفاعلات

يتجه الاتزان نحو الجهة التي فيها عدد مولات أقل من الغاز

يتجه الاتزان نحو الجهة التي فيها عدد مولات أكثر من الغاز

الاجابة النموذجية

الشرح

يتجه الاتزان نحو الجهة التي فيها عدد مولات أقل من الغاز

روابط سريعة

الدورات

شبابيك

مدرسة جو اكايمي

معلمون

الملفات

منح جواكايمي

بكجات وعروض

الدعم

المساعدة

تواصل مع الدعم الفني





مكتبات

الشروط والاحكام

سياسة الخصوصية

حمل تطبيق الهاتف المحمول لجو اكايمي على موبايلك



حمل برنامج سطح المكتب لجو اكايمي على جهازك

التطبيق لنظام
WINDOWS

التطبيق لنظام
MAC

صفحاتنا على مواقع التواصل الاجتماعي

